

This Page Is Inserted by IFW Operations  
and is not a part of the Official Record

## **BEST AVAILABLE IMAGES**

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images may include (but are not limited to):

- BLACK BORDERS
- TEXT CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
- FADED TEXT
- ILLEGIBLE TEXT
- SKEWED/SLANTED IMAGES
- COLORED PHOTOS
- BLACK OR VERY BLACK AND WHITE DARK PHOTOS
- GRAY SCALE DOCUMENTS

**IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.**

As rescanning documents *will not* correct images,  
please do not report the images to the  
Image Problem Mailbox.

So1P0798US00

4

JC971U.S.pto  
09/0866035



日本国特許庁  
PATENT OFFICE  
JAPANESE GOVERNMENT

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されて  
いる事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed  
with this Office.

出願年月日  
Date of Application:

2000年 6月30日

出願番号  
Application Number:

特願2000-200368

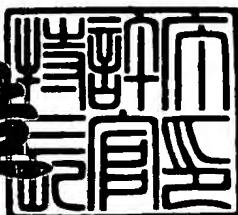
出願人  
Applicant(s):

ソニー株式会社

2001年 3月16日

特許庁長官  
Commissioner,  
Patent Office

及川耕造



出証番号 出証特2001-3019313

【書類名】 特許願  
【整理番号】 0000261301  
【提出日】 平成12年 6月30日  
【あて先】 特許庁長官殿  
【国際特許分類】 H01M 10/40  
【発明者】  
【住所又は居所】 福島県郡山市日和田町高倉字下杉下1番地の1 株式会  
社ソニー・エナジー・テック内  
【氏名】 長谷川 稔  
【特許出願人】  
【識別番号】 000002185  
【氏名又は名称】 ソニー株式会社  
【代表者】 出井 伸之  
【代理人】  
【識別番号】 100067736  
【弁理士】  
【氏名又は名称】 小池 晃  
【選任した代理人】  
【識別番号】 100086335  
【弁理士】  
【氏名又は名称】 田村 榮一  
【選任した代理人】  
【識別番号】 100096677  
【弁理士】  
【氏名又は名称】 伊賀 誠司  
【手数料の表示】  
【予納台帳番号】 019530  
【納付金額】 21,000円

【提出物件の目録】

【物件名】 明細書 1

【物件名】 図面 1

【物件名】 要約書 1

【包括委任状番号】 9707387

【プルーフの要否】 要

【書類名】 明細書

【発明の名称】 非水電解質電池

【特許請求の範囲】

【請求項1】 正極と、負極と、非水電解質とが角型の電池缶内に封入される  
なる非水電解質電池であって、

上記非水電解質は、不飽和環状カーボネートとハロゲン化メトキシベンゼン系  
化合物とを含有していること  
を特徴とする非水電解質電池。

【請求項2】 上記不飽和環状カーボネートがビニレンカーボネートであり、  
上記ハロゲン化メトキシベンゼン系化合物が2, 4-ジフルオロアニゾールである  
こと

を特徴とする請求項1記載の非水電解質電池。

【請求項3】 上記非水電解質は、上記ビニレンカーボネートを、0.3重量  
%以上、1.2重量%以下の範囲で含有し、かつ、上記2, 4-ジフルオロアニ  
ゾールを0.05mol/1以上、0.3mol/1以下の範囲で含有すること  
を特徴とする請求項2記載の非水電解質電池。

【請求項4】 上記正極は、リチウム複合酸化物又はリチウム含有層間化合物  
を正極活性物質として含有し、

上記負極は、リチウムイオンのドープ・脱ドープが可能な材料を負極活性物質と  
して含有すること

を特徴とする請求項1記載の非水電解質電池。

【発明の詳細な説明】

【0001】

【発明の属する技術分野】

本発明は、正極と、負極と、非水電解質を備えた非水電解質電池に関し、詳  
しくは角型の電池缶内に正極と負極と非水電解質とが封入された非水電解質電池に  
関する。

【0002】

【従来の技術】

近年、カメラ一体型ビデオテープレコーダ、携帯電話、ラップトップコンピュータ等の新しいポータブル電子機器が次々に出現し、ますますその小型軽量化が図られ、それに伴って、携帯可能なポータブル電源として二次電池が脚光を浴び、さらに高いエネルギー密度を得るために活発な研究開発がなされている。

#### 【0003】

そのような中、鉛電池、ニッケルカドミウム電池等の水系電解質二次電池よりも高いエネルギー密度を有する二次電池として非水電解質を用いたリチウムイオン二次電池が提案され、実用化が始まった。

#### 【0004】

リチウムイオン二次電池の電池形態としては、スパイラル状に巻回した電極素子を円筒形ケースに挿入した円筒型電池と、折り込んだ電極や矩形状積層電極素子、又は短冊状の正負極を巻回してなる巻回電極素子を角型のケースに挿入した角型電池がある。後者の角型電池は、円筒型電池よりもスペース効率が高く、近年の機器薄型化に伴い要求が高まっている。

#### 【0005】

##### 【発明が解決しようとする課題】

ところで、上記の小型二次電池は通常の使用はもちろんのこと、真夏の車中においても使用されるため、高い信頼性が要求される。特に角型の電池缶は円筒形と比べ強度が弱いため、電池内圧の上昇にともない変形しやすい。そのため、機器内部に収納するようなタイプの電池の場合、高温に曝すと電池内部の電解液の分解により電池が膨張し、ひいては電池缶の破損、機器の破損を招いてしまうおそれがある。

#### 【0006】

本発明は、このような従来の実情に鑑みて提案されたものであり、角型の電池について、高温に曝された場合でも電池内部の電解液の分解を抑えることで、高温保存特性に優れた、高い信頼性と高エネルギー密度の非水電解質電池を提供することを目的とする。

#### 【0007】

##### 【課題を解決するための手段】

本発明の非水電解質電池は、正極と、負極と、非水電解質とが角型の電池缶内に封入されてなり、上記非水電解質は、不飽和環状カーボネートとハロゲン化メトキシベンゼン系化合物とを含有していることを特徴とする。

## 【0008】

上述したような本発明に係る非水電解質電池では、上記非水電解質中に、不飽和環状カーボネートとハロゲン化メトキシベンゼン系化合物とを含有しているので、電池が高温に曝された場合でも、非水電解質の分解に起因するガス発生が抑制される。特に、上記不飽和環状カーボネートとしてビニレンカーボネートを、上記ハロゲン化メトキシベンゼン系化合物として2, 4-フルオロアニゾールを含有している場合に効果的である。

## 【0009】

## 【発明の実施の形態】

以下、本発明の実施の形態について説明する。

## 【0010】

図1及び図2に、本発明に係る非水電解液電池1の一構成例を示す。この非水電解液電池1は、縦断面図である図2に示されるように、フィルム状の正極2と、フィルム状の負極3とが、セパレータ4を介して密着状態で巻回された電極素子5が、上下端面に絶縁フィルム6を介して電池缶7の内部に装填されてなる。

## 【0011】

電池缶7は、扁平の角型をしており、例えば鉄からなりその内部にニッケルめっきが施されている。電極素子5が収納された電池缶7の開口部は、例えばポリプロピレンからなるケース8を介して電池蓋9によって密閉されている。この電池蓋9にはガスケット10及び正極端子11が取り付けられており、正極端子11は正極リード12によって正極2と接続されている。

## 【0012】

上記正極2は、正極活性物質と結着剤とを含有する正極合剤を正極集電体上に塗布、乾燥することにより作製される。正極集電体には例えばアルミニウム箔等の金属箔が用いられる。

## 【0013】

正極活物質としては、例えば $\text{Li}_x\text{MO}_2$ の一般式で表されるリチウム複合酸化物や $\text{Li}$ を含んだ層間化合物等を用いることができる。なお、Mは一種以上の遷移金属であり、 $x$ は通常 $0.05 \leq x \leq 1.10$ の範囲内の値である。

## 【0014】

上記リチウム複合酸化物を構成する遷移金属Mとしては、コバルト(Co), ニッケル(Ni)又はマンガン(Mn)のうち少なくとも1種であることが好ましい。リチウム複合酸化物の具体例としては、 $\text{LiCoO}_2$ ,  $\text{LiNiO}_2$ ,  $\text{Li}_{x}\text{Ni}_y\text{Co}_{1-y}\text{O}_2$ ( $x$ および $y$ の値は電池の充放電状態によって異なり、通常 $0 < x < 1$ 、 $0.7 < y < 1.0$ である。)あるいは $\text{LiMn}_2\text{O}_4$ などが挙げられる。

## 【0015】

さらに、上述したようなリチウム複合酸化物に加えて、第2のリチウム含有化合物を正極活物質として混合して用いることもできる。第2のリチウム含有化合物としては、例えば $\text{LiMoS}_2$ ,  $\text{LiTiS}_2$ ,  $\text{LiP}_2\text{O}_5$ ,  $\text{Li}_x\text{FePO}_4$ 等が挙げられる。

## 【0016】

そして、これらの正極活物質は、平均粒径が $3\text{ }\mu\text{m}$ 以上、 $7\text{ }\mu\text{m}$ 以下程度の範囲であることが好ましい。

## 【0017】

また、上記正極合剤の結着剤としては、通常、この種の電池の正極合剤に用いられている公知の結着剤を用いることができるほか、上記正極合剤に導電剤等、公知の添加剤を添加することができる。

## 【0018】

負極3は、負極活物質と結着剤とを含有する負極合剤を、負極集電体上に塗布、乾燥することにより作製される。上記負極集電体には、例えば銅箔等の金属箔が用いられる。

## 【0019】

負極活物質としては、酸化鉄、酸化ルテニウム、酸化モリブデン、酸化タンゲステン、酸化チタン、ケイ素化合物等の比較的電位が卑な酸化物やその他酸化物

、また、リチウム、リチウム合金等の他リチウムイオンのドープ、脱ドープが可能な炭素材料が使用可能である。

## 【0020】

この炭素材料としては、フェノール樹脂、アクリル樹脂、ハロゲン化ビニル樹脂、ポリイミド樹脂、ポリアミドイミド樹脂、ポリアミド樹脂、ポリアセチレン、ポリ(p-フェニレン)等の共役系樹脂、セルロース又はその誘導体、任意の有機高分子系化合物、また、特にフルフリルアルコールあるいはフルフラールのホモポリマー、コポリマーよりなるフラン樹脂等、また石油ピッチ等の有機材料のほか、コーヒー豆、竹等の植物を出発原料として焼成などの手法により炭素化して得られる炭素質材料が挙げられる。また、天然黒鉛、人造黒鉛、熱分解炭素類、コークス類、アセチレンブラック等のカーボンブラック類、ガラス状炭素、活性炭、炭素繊維などの炭素材料も好ましく用いることができる。

## 【0021】

また、上記負極合剤の結着剤としては、通常、この種の電池の負極合剤に用いられている公知の結着剤を用いることができるほか、上記負極合剤に公知の添加剤等を添加することができる。

## 【0022】

非水電解液は、電解質を非水溶媒に溶解して調製される。

## 【0023】

非水溶媒としては、従来より非水電解液に使用されている種々の非水溶媒を使用することができる。例えば、プロピレンカーボネート、エチレンカーボネート、ブチレンカーボネート、ジエチルカーボネート、ジメチルカーボネート、メチルエチルカーボネート、1, 2-ジメトキシエタン、1, 2-ジエトキシメタン、 $\gamma$ -ブチロラクトン、バレロラクトン、テトラヒドロフラン、2-メチルテトラヒドロフラン、1, 3-ジオキソラン、4-メチル-1, 3-ジオキソラン、スルホラン、メチルスルホラン、アセトニトリル、プロピオニトリル等を単独又は2種類以上を混合して使用される。

## 【0024】

電解質としては、通常、電池電解液に用いられている公知の電解質を使用する

ことができる。具体的には、 $\text{LiPF}_6$ 、 $\text{LiClO}_4$ 、 $\text{LiAsF}_6$ 、 $\text{LiBF}_4$ 、 $\text{LiB}(\text{C}_6\text{H}_5)_4$ 、 $\text{CH}_3\text{SO}_3\text{Li}$ 、 $\text{CF}_3\text{SO}_3\text{Li}$ 、 $\text{LiN}(\text{CF}_3\text{SO}_2)_2$ 、 $\text{LiC}(\text{CF}_3\text{SO}_2)_3$ 、 $\text{LiCl}$ 、 $\text{LiBr}$ 等が挙げられる。

【0025】

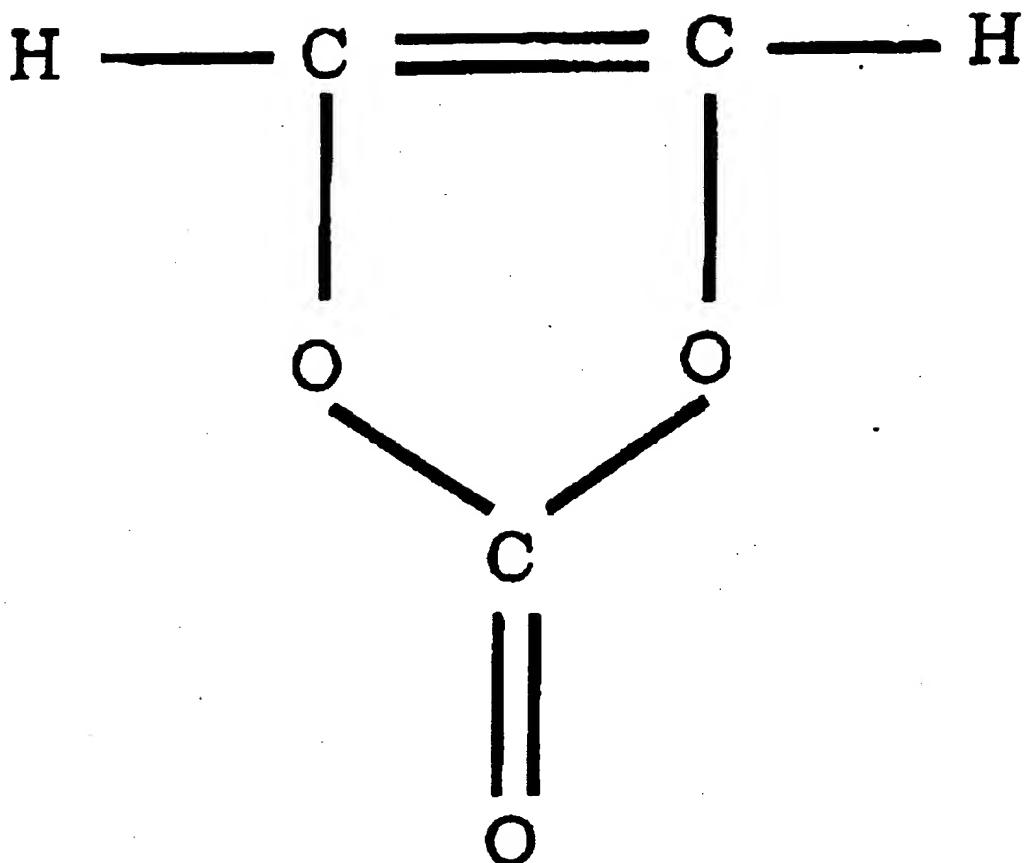
ここで、本発明に係る非水電解質電池では、非水電解液中に、不飽和環状カーボネートとハロゲン化メトキシベンゼン系化合物とを含有している。

【0026】

不飽和環状カーボネートとしては、例えばメチルフェニルカーボネート、エチルフェニルカーボネート、プロピルフェニルカーボネートのようなアルキルフェニルカーボネートや、ビニレンカーボネート等が挙げられるが、その中でも化1に示すようなビニレンカーボネートを用いることが特に好ましい。

【0027】

【化1】

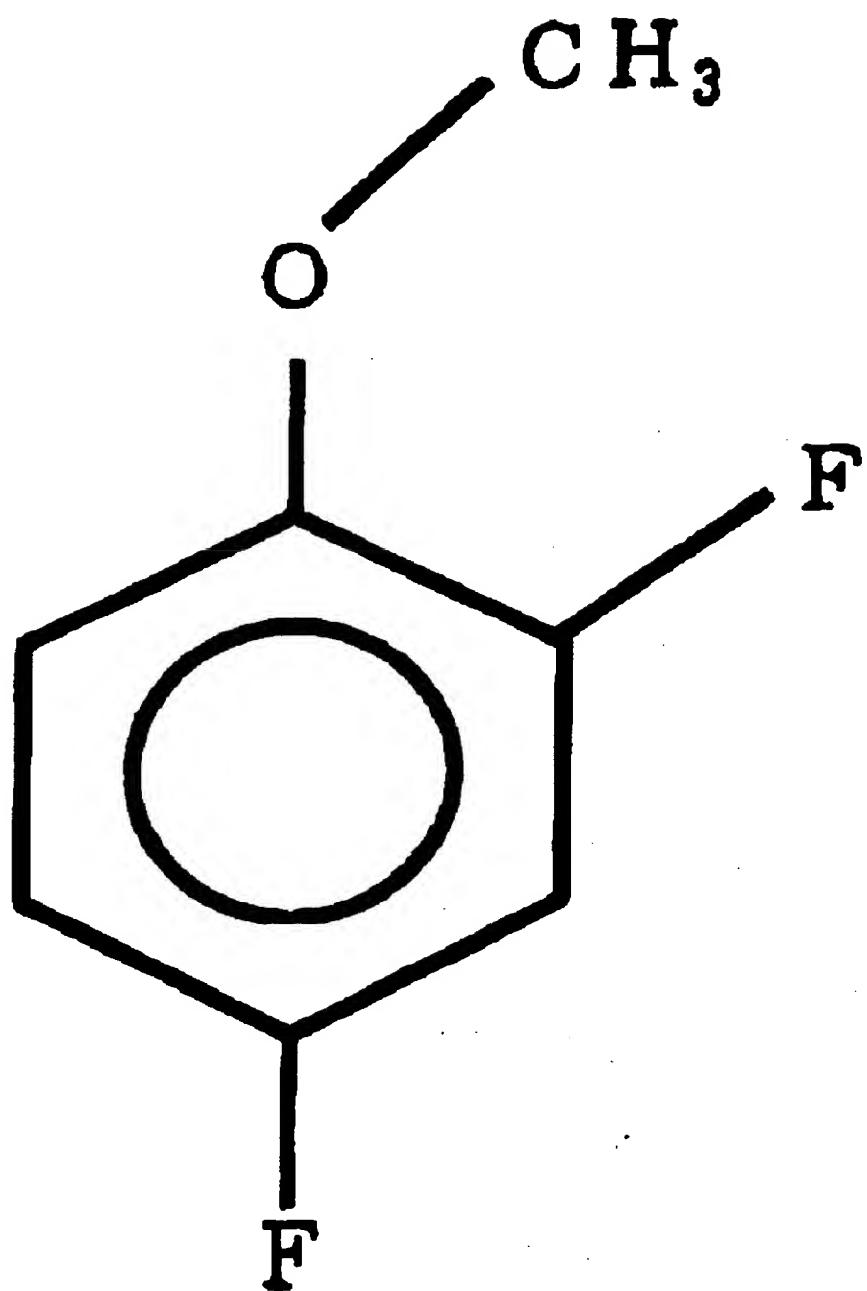


【0028】

また、ハロゲン化メトキシベンゼン系化合物としては、例えば4-フルオロアニゾール、2-ブロモアニゾール、テトラフルオロアニゾール、2, 4-ジフルオロアニゾールや、これらのアルキル置換化合物等が挙げられるが、その中でも化2に示すような2, 4-ジフルオロアニゾールを用いることが特に好ましい。

【0029】

【化2】



【0030】

不飽和環状カーボネートとハロゲン化メトキシベンゼン系化合物、特にビニレ

ンカーボネットと、2, 4-ジフルオロアニゾールとを含む非水電解液を使用することによって、高温に曝された場合でも非水電解液の分解に起因するガス発生を抑制することができる。これにより、角型などの扁平電池缶7において、電池が高温下に保存された場合でも内部でのガス発生による電池缶7の膨張を抑制することができる。

## 【0031】

一般に、ビニレンカーボネットを非水電解質中に添加した非水電解質電池では、低温特性は上がるが、高温保存特性は非常に悪く、高温環境下に長時間放置した場合、電池容量の劣化が著しいことが本発明者等の検討により確認されている。すなわち、ビニレンカーボネットを含有する非水電解質は、高温環境下に保存された場合に、電池の内部に発生する酸素ラジカルによって非常に分解されやすかった。

## 【0032】

そこで、本発明では、非水電解質中にハロゲン化メトキシベンゼン系化合物である2, 4-ジフルオロアニゾールをビニレンカーボネットと共に添加している。この2, 4-ジフルオロアニゾールが酸素ラジカルを補足して、非水電解液、特にビニレンカーボネットと酸素ラジカルとの反応を抑制する。

## 【0033】

従って、本発明に係る非水電解液電池1では、高温環境下に保存された場合であっても、発生する酸素ラジカルを2, 4-ジフルオロアニゾールが補足することにより、ビニレンカーボネットひいては非水電解液の分解を抑制して、ガス発生を防止することができる。

## 【0034】

ここで、非水電解液中に2, 4-ジフルオロアニゾールのみを添加した場合でも、充電状態に生じる電池内の厳しい酸化及び還元雰囲気下における正極及び負極における不可逆反応を抑制して、活物質の失活を防ぐ効果を得ることができる。

## 【0035】

しかし、メトキシベンゼン系化合物と併せてビニレンカーボネットを添加した

場合には、ビニレンカーボネートが活物質と反応し、活物質表面に生成した反応物がメトキシベンゼン系化合物による劣化抑制反応時において、ビニレンカーボネートも同時に反応し、より高い抑制効果を発揮するものと考えられる。

## 【0036】

また、非水電解液のビニレンカーボネート含有量は、0.3重量%以上、1.2重量%以下の範囲が好ましく、かつ、2,4-ジフルオロアニゾールの含有量が0.05mol/l以上、0.3mol/l以下の範囲であることが好ましい。

## 【0037】

ビニレンカーボネート含有量が、0.3重量%未満であると、高温環境下におけるガス発生を抑制して、電池缶7の膨張を抑える効果が十分に得られない。また、2,4-ジフルオロアニゾールの含有量が0.05mol/l未満であると、高温環境下において酸素ラジカルを補足してビニレンカーボネートの分解を防ぐ効果が十分に得られない。また、ビニレンカーボネートの含有量が1.2重量%を超えると、2,4-ジフルオロアニゾールの含有量が0.3mol/lを超えた場合には、非水電解液電池1の電池特性を却って低下させてしまう。

## 【0038】

従って、非水電解液のビニレンカーボネート含有量を、0.3重量%以上、1.2重量%以下の範囲とし、かつ、2,4-ジフルオロアニゾールの含有量を0.05mol/l以上、0.3mol/l以下の範囲とすることで、電池が高温下に保存された場合でも、非水電解液の分解を抑制し、非水電解液の分解に起因するガス発生を防止することができる。さらに、当該化合物のより好ましい含有量は、ビニレンカーボネート含有量が、0.6重量%から1.0重量%の範囲であり、かつ、2,4-ジフルオロアニゾールの含有量が0.1mol/l以上、0.3mol/l以下の範囲である。

## 【0039】

上述したような本実施の形態に係る非水電解液電池1では、非水電解液中に不飽和環状カーボネートとハロゲン化メトキシベンゼン系化合物、特にビニレンカーボネートと2,4-ジフルオロアニゾールとが含有されているので、電池が高

温下に保存された場合でも、非水電解液の分解を抑制し、非水電解液の分解に起因するガス発生を防止することができる。これにより、この非水電解液電池1は、電池内部でのガス発生による電池缶7の膨張が抑制されて、信頼性に優れたものとなる。

## 【0040】

なお、上述した実施の形態では、非水電解液を用いた非水電解液電池1を例に挙げて説明したが、本発明はこれに限定されるものではなく、非水電解液がマトリクスピリマによってゲル状となされたゲル状電解質を用いたゲル状電解質電池についても適用可能である。

## 【0041】

上述したような本実施の形態に係る角型非水電解質電池は、種々の大きさにすることができる。また、本発明は、一次電池についても二次電池についても適用可能である。

## 【0042】

## 【実施例】

つぎに、本発明の効果を確認すべく行った実施例について説明するが、本発明はこれに限定されるものではない。

## 【0043】

まず、以下のようにしてサンプルとなる角型非水電解液二次電池を作製した。

## 【0044】

## &lt;サンプル1&gt;

まず、H/C原子比が0.6~0.8の範囲から適当に選んだ石油ピッチを粉碎し、空気気流中で酸化処理して炭素前駆体を得た。この炭素前駆体のキノリン不溶分 (JIS遠心法: K2425-1983) は80%であり、また酸素含有率(有機元素分析法による)は15.4重量%であった。

## 【0045】

この炭素前駆体を窒素気流中で1000°Cに昇温して熱処理した後、粉碎し、平均粒径10μmの炭素材料粉末とした。なお、このとき得られた難黒鉛化炭素材料についてX線回析測定を行った結果、(002)面の面間隔は0.381nm

mであり、真比重は1.54 g/cm<sup>3</sup>であった。

【0046】

この炭素材料を90重量部と、結着剤としてポリフッ化ビニリデンを10重量部とを混合して負極合剤を調製し、この負極合剤を溶剤であるN-メチル-2-ピロリドンに分散させてスラリー状にし、負極スラリーを調製した。

【0047】

そして、このようにして得られた負極スラリーを負極集電体となる厚さ15μmの帯状銅箔の両面に均一に塗布し、乾燥させた後、ロールプレス機で圧縮成型し、帯状の負極3を作製した。

【0048】

つぎに、正極2を以下のようにして作製した。

【0049】

炭酸リチウムと炭酸コバルトを0.5モル:1.0モルの比率で混合し、90°Cで5時間空气中で焼成し、粒径が5.0±2.0μmのLiCoO<sub>2</sub>を得た。

【0050】

このようにして得られたLiCoO<sub>2</sub>を91重量部と、導電剤であるグラファイトを6重量部と、結着剤としてポリフッ化ビニリデンを3重量部とを混合して正極混合物を調製し、この正極混合物を溶剤であるN-メチル-2-ピロリドンに分散させてスラリー状にし、正極スラリーを調製した。

【0051】

そして、このようにして得られた正極スラリーを正極集電体となる厚さ20μmの帯状アルミニウム箔の両面に均一に塗布し、乾燥させた後、ロールプレス機で圧縮成型し、帯状の正極2を作製した。

【0052】

以上のようにして作製した帯状の負極3と正極2とを、厚さ20μmの微多孔性ポリプロピレンよりなるセパレータ4を介して負極3、セパレータ4、正極2、セパレータ4の順に積層し、多数回巻回した。そして、最外周に位置する負極集電体である銅箔の最終端部を幅40mmの素子接着テープ13で固定すること

により、電極素子5を作製した。

【0053】

このようにして作製した電極素子5を、図2に示すようにニッケルめっきを施した鉄製扁平型電池缶7に収納し、電極素子5の上下端面に絶縁シート6を配置した。

【0054】

ついで、アルミニウム製正極リード12を正極集電体から導出して、予めガスケット10を介して電池蓋9に取り付けられた正極端子11に溶接し、電池缶7と電池蓋とをレーザー溶接により固定した。

【0055】

そして、エチレンカーボネートとジメチルカーボネートとの等容量混合溶媒にLiPF<sub>6</sub>を1.0 mol/1の割合で溶解させ、さらに2,4-ジフルオロアニゾールを0.1 mol/1の割合で添加して調製した電解液を電解液注入口から注入し、電解液注入口を溶接することで電池内の気密性を保持させ、図1及び図2に示すような、高さ(H)48mm、幅(W)34mm、厚み(T)6mmの角型非水電解液二次電池を作製した。

【0056】

〈サンプル2〉

非水電解液中にビニレンカーボネートを0.6重量%の割合で、2,4-ジフルオロアニゾールを0.1 mol/1の割合で添加したこと以外は、サンプル1と同様にして角型非水電解液二次電池を作製した。

【0057】

〈サンプル3〉

非水電解液中にビニレンカーボネートを1.0重量%の割合で、2,4-ジフルオロアニゾールを0.1 mol/1の割合で添加したこと以外は、サンプル1と同様にして角型非水電解液二次電池を作製した。

【0058】

〈サンプル4〉

非水電解液中にビニレンカーボネートを1.5重量%の割合で、2,4-ジフル

ルオロアニゾールを0.1m o l / l の割合で添加したこと以外は、サンプル1と同様にして角型非水電解液二次電池を作製した。

【0059】

〈サンプル5〉

非水電解液中にビニレンカーボネートを2.0重量%の割合で、2,4-ジフルオロアニゾールを0.1m o l / l の割合で添加したこと以外は、サンプル1と同様にして角型非水電解液二次電池を作製した。

【0060】

〈サンプル6〉

非水電解液中に何も添加しなかったこと以外は、サンプル1と同様にして角型非水電解液二次電池を作製した。

【0061】

〈サンプル7〉

非水電解液中にビニレンカーボネートを0.3重量%の割合で添加したこと以外は、サンプル1と同様にして角型非水電解液二次電池を作製した。

【0062】

〈サンプル8〉

非水電解液中にビニレンカーボネートを0.6重量%の割合で添加したこと以外は、サンプル1と同様にして角型非水電解液二次電池を作製した。

【0063】

〈サンプル9〉

非水電解液中にビニレンカーボネートを0.9重量%の割合で添加したこと以外は、サンプル1と同様にして角型非水電解液二次電池を作製した。

【0064】

〈サンプル10〉

非水電解液中にビニレンカーボネートを1.0重量%の割合で添加したこと以外は、サンプル1と同様にして角型非水電解液二次電池を作製した。

【0065】

〈サンプル11〉

非水電解液中にビニレンカーボネートを1. 2重量%の割合で添加したこと以外は、サンプル1と同様にして角型非水電解液二次電池を作製した。

【0066】

〈サンプル12〉

非水電解液中にビニレンカーボネートを2. 0重量%の割合で添加したこと以外は、サンプル1と同様にして角型非水電解液二次電池を作製した。

【0067】

〈サンプル13〉

非水電解液中にビニレンカーボネートを3. 0重量%の割合で添加したこと以外は、サンプル1と同様にして角型非水電解液二次電池を作製した。

【0068】

〈サンプル14〉

非水電解液中にビニレンカーボネートを0. 6重量%の割合で、2, 4-ジフルオロアニソールを0. 05mol/1の割合で添加したこと以外は、サンプル1と同様にして角型非水電解液二次電池を作製した。

【0069】

〈サンプル15〉

非水電解液中にビニレンカーボネートを0. 6重量%の割合で、2, 4-ジフルオロアニソールを0. 1mol/1の割合で添加したこと以外は、サンプル1と同様にして角型非水電解液二次電池を作製した。

【0070】

〈サンプル16〉

非水電解液中にビニレンカーボネートを0. 6重量%の割合で、2, 4-ジフルオロアニソールを0. 2mol/1の割合で添加したこと以外は、サンプル1と同様にして角型非水電解液二次電池を作製した。

【0071】

〈サンプル17〉

非水電解液中にビニレンカーボネートを0. 6重量%の割合で、2, 4-ジフルオロアニソールを0. 3mol/1の割合で添加したこと以外は、サンプル1

と同様にして角型非水電解液二次電池を作製した。

【0072】

〈サンプル18〉

非水電解液中に2, 4-ジフルオロアニゾールを0. 05mol/1の割合で添加したこと以外は、サンプル1と同様にして角型非水電解液二次電池を作製した。

【0073】

〈サンプル19〉

非水電解液中に2, 4-ジフルオロアニゾールを0. 2mol/1の割合で添加したこと以外は、サンプル1と同様にして角型非水電解液二次電池を作製した。

【0074】

〈サンプル20〉

非水電解液中に2, 4-ジフルオロアニゾールを0. 3mol/1の割合で添加したこと以外は、サンプル1と同様にして角型非水電解液二次電池を作製した。

【0075】

以上のようにして作製された電池について、4. 2Vの定電圧、280mAの定電流で5時間充電した後の電池缶7の厚み( $T_1$ )を測定した。なお、電池缶7の厚みは、電池缶7の側面の中心、すなわち図1中×で示すA部分で測定される最大厚みとした。また、4. 2Vで充電後、80°Cで168時間保存した後の電池缶7の厚み( $T_2$ )を測定した。そして、 $(T_2 - T_1) / T_2 \times 100$ より、電池缶厚み増加率(%)を算出した。

【0076】

まず、ビニレンカーボネートの添加量を変えながら、ビニレンカーボネートと2, 4-ジフルオロアニゾールとの両方を添加したサンプル1～サンプル5の電池について、ビニレンカーボネートの添加量と、電池缶厚み増加率との関係を図3に示す。

【0077】

図3から、ビニレンカーボネートを添加していないサンプル1よりもビニレンカーボネートを0.3重量%以上、1.2重量%以下の範囲で添加したサンプル2～サンプル3では電池缶厚み増加率が減少していることがわかる。

【0078】

これは、初期の充電でビニレンカーボネートが分解しその分解生成物が負極表面を覆うことによって高温下での電解液の分解、及び電解液の分解に起因するガス発生を防いでいることによるものと推定される。

【0079】

しかし、ビニレンカーボネートを1.2重量%以上も添加したサンプル4、サンプル5では、初期の充電で分解せずに残ってしまったビニレンカーボネートが高温下で分解し続け、電池缶の膨れは増大してしまっている。

【0080】

従って、ビニレンカーボネート添加量には最適値が存在し、ビニレンカーボネートの添加量が0.3重量%以上、1.2重量%以下の範囲としたときに、電池缶厚み増加率が小さく、電池缶の膨張が抑制されていることがわかる。そして、ビニレンカーボネートの添加量が0.6重量%以上、1.0重量%以下の範囲のときに、特に好ましい効果が得られていることがわかる。

【0081】

さらに、ビニレンカーボネートの添加量を変えながら、ビニレンカーボネートのみを添加したサンプル6～サンプル13の電池についても、ビニレンカーボネートの添加量と、電池缶厚み増加率との関係を図4に示す。

【0082】

図4からも、ビニレンカーボネートのみを添加した場合でも、ビニレンカーボネートの添加量が0.3重量%以上、1.2重量%以下以下の範囲のときに、好ましい効果が得られていることがわかる。

【0083】

しかし、図3と図4とを比較して明らかなように、ビニレンカーボネートの添加量が同じである場合には、ビニレンカーボネートと2,4-ジフルオロアニソール両方を添加した図3のほうが電池缶厚み増加抑制の効果が顕著に現れている

## 【0084】

これは、初期の充電でビニレンカーボネートと2, 4-ジフルオロアニゾールが両方分解し、その分解生成物が負極表面を覆うことによって高温下での電解液の分解を防いでいることによるものと推定される。また、ビニレンカーボネート単独の表面被膜よりビニレンカーボネートと2, 4-ジフルオロアニゾール両方の表面被膜のほうが高温下での電解液の分解をより防ぐためと考えられる。

## 【0085】

従って、ビニレンカーボネートと2, 4-ジフルオロアニゾール両方を添加することで、電解液の分解によるガス発生を防ぎ、電池缶の膨張をより効果的に抑制することができる事がわかる。

## 【0086】

つぎに、2, 4-ジフルオロアニゾールの添加量を変えながら、ビニレンカーボネートと2, 4-ジフルオロアニゾールとの両方を添加したサンプル8及びサンプル14～サンプル17の電池について、2, 4-ジフルオロアニゾールの添加量と、電池缶厚み増加率との関係を図5に示す。

## 【0087】

図5から、2, 4-ジフルオロアニゾールを添加していないサンプル8よりも2, 4-ジフルオロアニゾールを0. 05 mol/l以上、0. 3 mol/l以下の範囲で添加したサンプル14～サンプル17では電池缶厚み増加率が減少していることがわかる。一方、2, 4-ジフルオロアニゾールを0. 3 mol/l以上も添加した場合では、電池缶の膨れは増大してしまうことが確認されている。

## 【0088】

従って、2, 4-ジフルオロアニゾール添加量には最適値が存在し、2, 4-ジフルオロアニゾールの添加量を0. 05 mol/l以上、0. 3 mol/l以下の範囲としたときに、電池缶厚み増加率が小さく、電池缶の膨張が抑制されていることがわかる。そして、2, 4-ジフルオロアニゾールの添加量が0. 1 mol/l以上、0. 3 mol/l以下の範囲のときに、特に好ましい効果が得ら

れていることがわかる。

【0089】

さらに、2, 4-ジフルオロアニゾールの添加量の添加量を変えながら、2, 4-ジフルオロアニゾールの添加量を添加したサンプル1、サンプル6及びサンプル18～サンプル20の電池についても、2, 4-ジフルオロアニゾールの添加量と、電池缶厚み増加率との関係を図6に示す。

【0090】

図6からも、2, 4-ジフルオロアニゾールのみを添加した場合でも、2, 4-ジフルオロアニゾールの添加量が0.05mol/l以上、0.3mol/l以下の範囲のときに、好ましい効果が得られていることがわかる。

【0091】

しかし、図5と図6とを比較して明らかなように、2, 4-ジフルオロアニゾールの添加量が同じである場合には、ビニレンカーボネートと2, 4-ジフルオロアニゾール両方を添加した図5のほうが電池缶厚み増加抑制の効果が顕著に現れている。

【0092】

これは、初期の充電でビニレンカーボネートが分解しその分解生成物が負極表面を覆うことによって高温下での電解液の分解、及び電解液の分解に起因するガス発生を防いでいることによるものと推定される。さらに、初期の充電でビニレンカーボネートと2, 4-ジフルオロアニゾールが両方分解し、その分解生成物が負極表面を覆うことによって高温下での電解液の分解を防いでいることによるものと推定される。また、ビニレンカーボネート単独の表面被膜よりビニレンカーボネートと2, 4-ジフルオロアニゾール両方の表面被膜のほうが高温下での電解液の分解をより防ぐためと考えられる。

【0093】

従って、ビニレンカーボネートと2, 4-ジフルオロアニゾール両方を添加することで、電解液の分解によるガス発生を防ぎ、電池缶の膨張をより効果的に抑制することができることがわかる。

【0094】

## 【発明の効果】

本発明では、非水電解質中に非水電解液中に不飽和環状カーボネートとハロゲン化メトキシベンゼン系化合物、特にビニレンカーボネートと2, 4-ジフルオロアニゾールとの両方を添加することによって、高温に曝されても、電解液の分解によるガス発生を防ぎ、電池缶の膨張を抑制することができる。これにより、本発明では信頼性の高い非水電解質電池を実現することができる。

## 【図面の簡単な説明】

## 【図1】

本発明に係る非水電解質電池の一例を示す斜視図である。

## 【図2】

図1に示される非水電解質電池の縦断面図である。

## 【図3】

非水電解質中にビニレンカーボネートと2, 4-ジフルオロアニゾールの両方を添加した電池について、ビニレンカーボネートの添加量と電池缶厚み増加率との関係を示す図である。

## 【図4】

非水電解質中にビニレンカーボネートのみを添加した電池について、ビニレンカーボネートの添加量と電池缶厚み増加率との関係を示す図である。

## 【図5】

非水電解質中にビニレンカーボネートと2, 4-ジフルオロアニゾールの両方を添加した電池について、2, 4-ジフルオロアニゾールの添加量と電池缶厚み増加率との関係を示す図である。

## 【図6】

非水電解質中に2, 4-ジフルオロアニゾールのみを添加した電池について、2, 4-ジフルオロアニゾールの添加量と電池缶厚み増加率との関係を示す図である。

## 【符号の説明】

1 非水電解液電池、 2 正極、 3 負極、 4 セパレータ、 5 電極素子、 6 絶縁フィルム、 7 電池缶、 8 ケース、 9 電池蓋、

特2000-200368

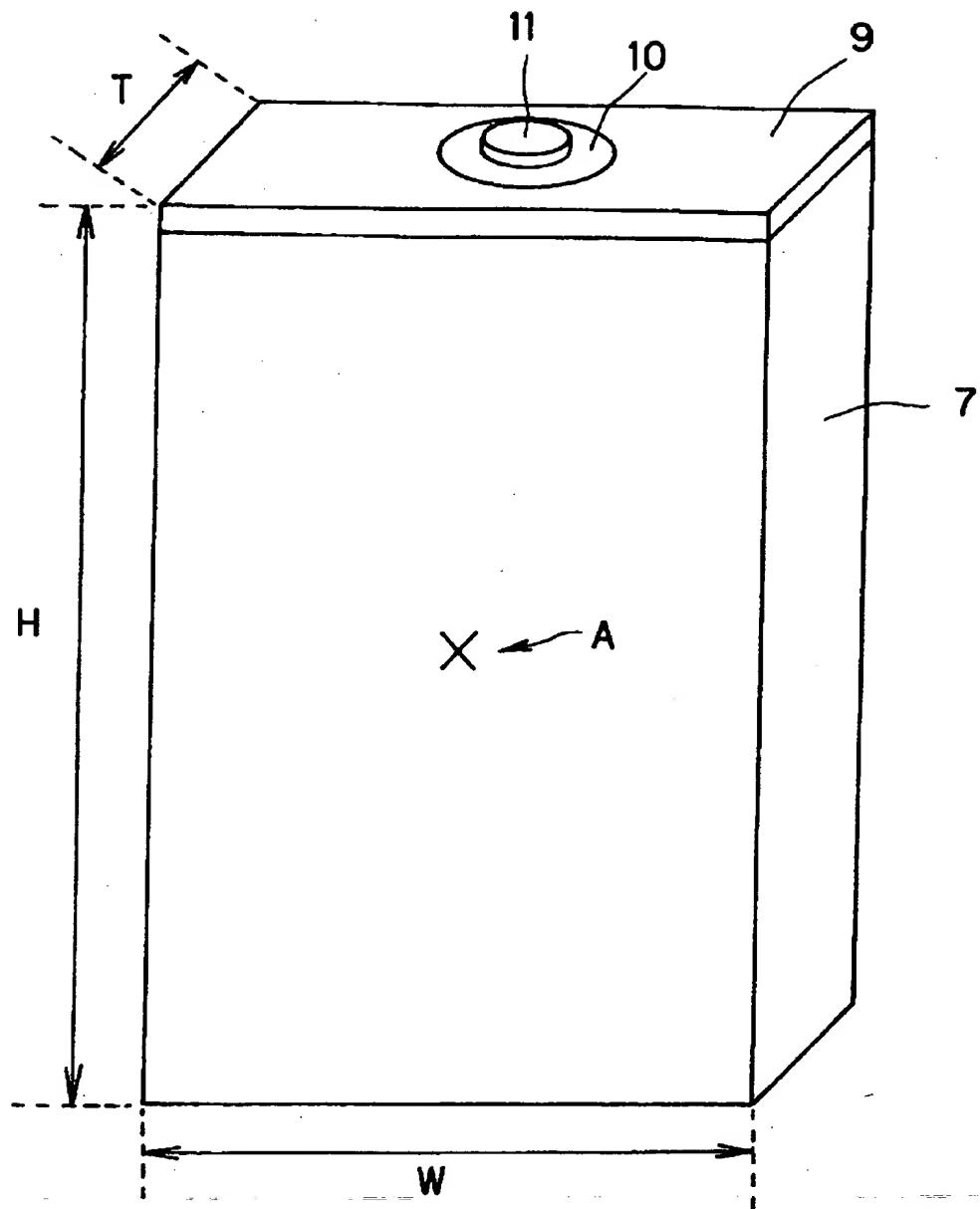
10 ガスケット

21

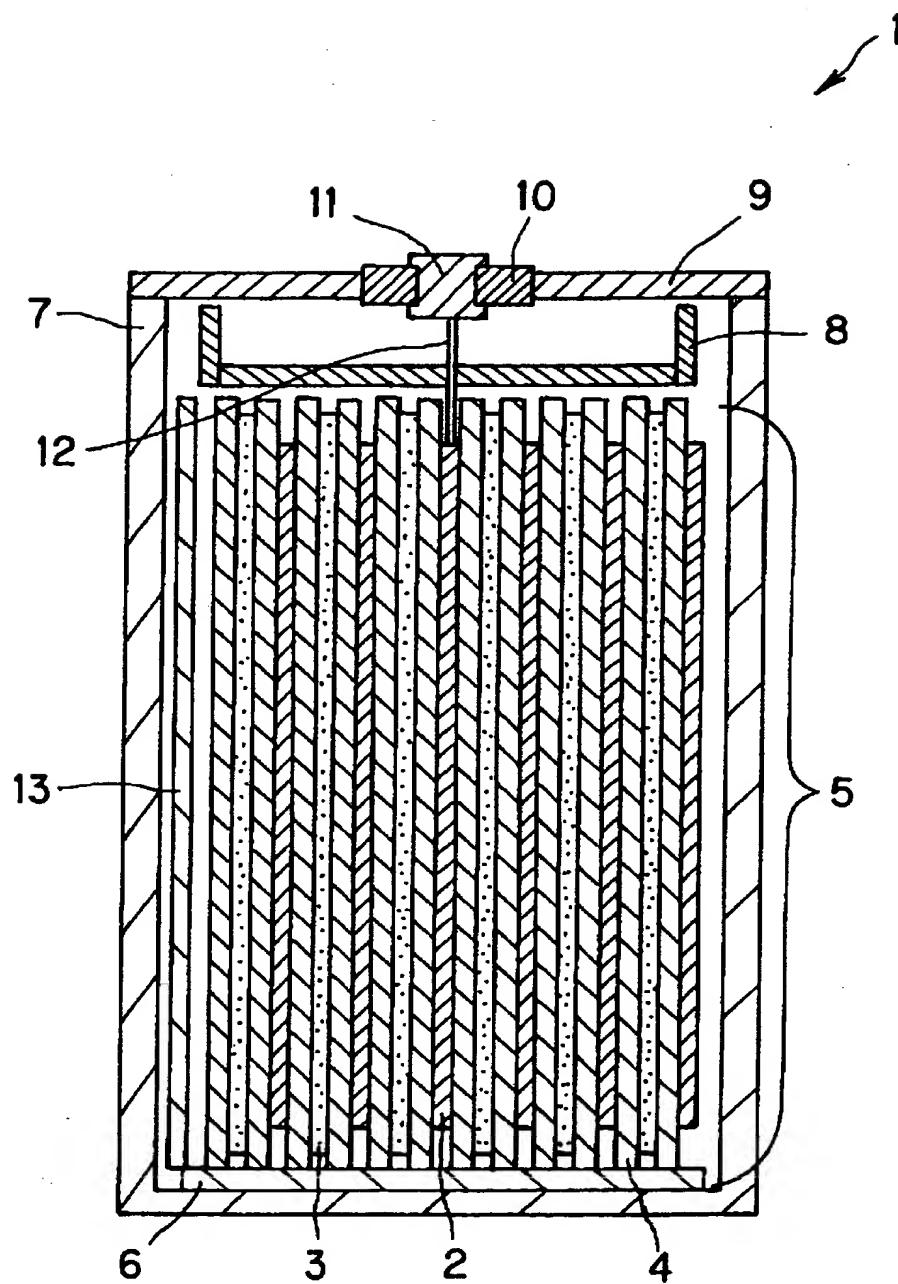
出証特2001-3019313

【書類名】 図面

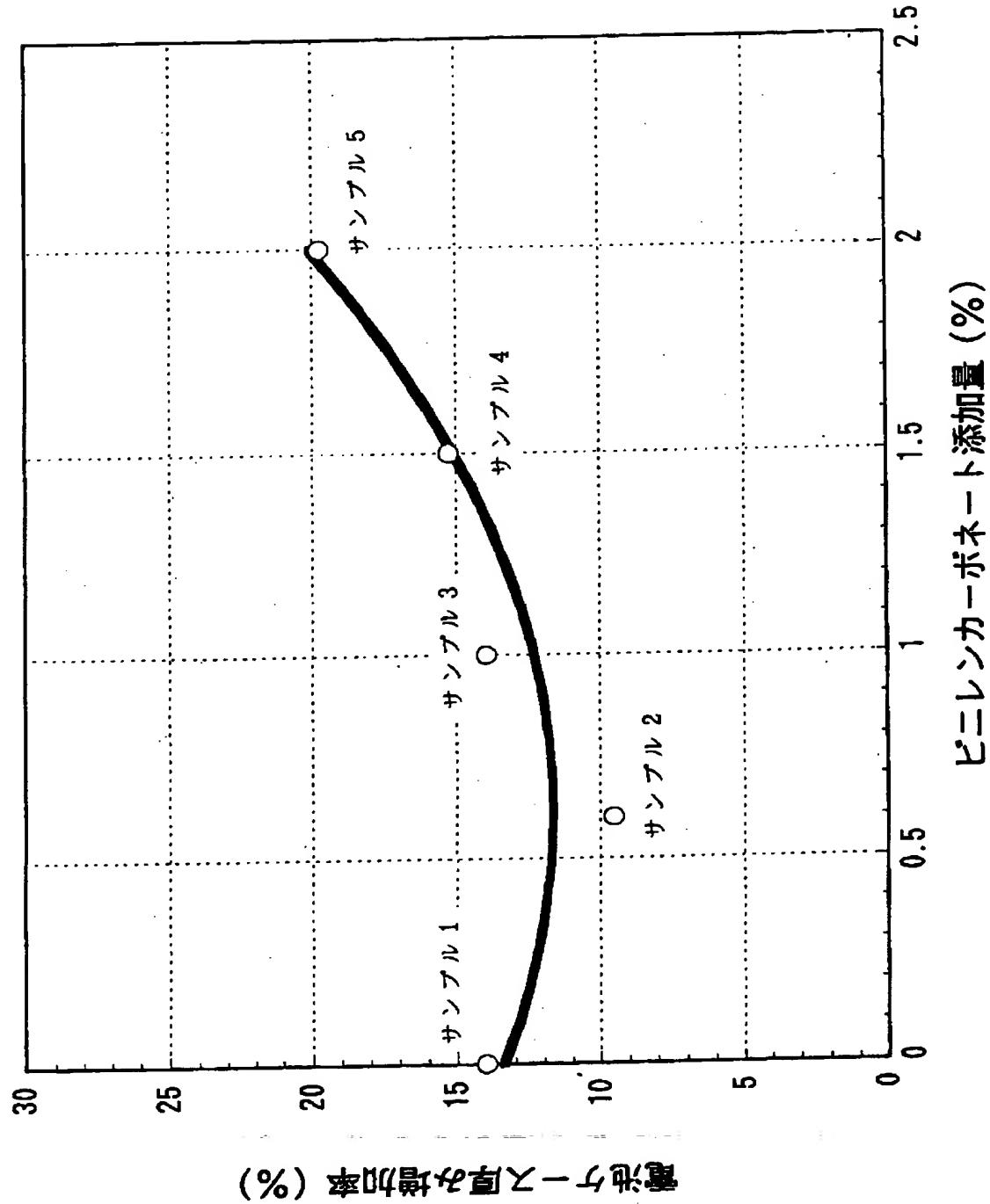
【図1】



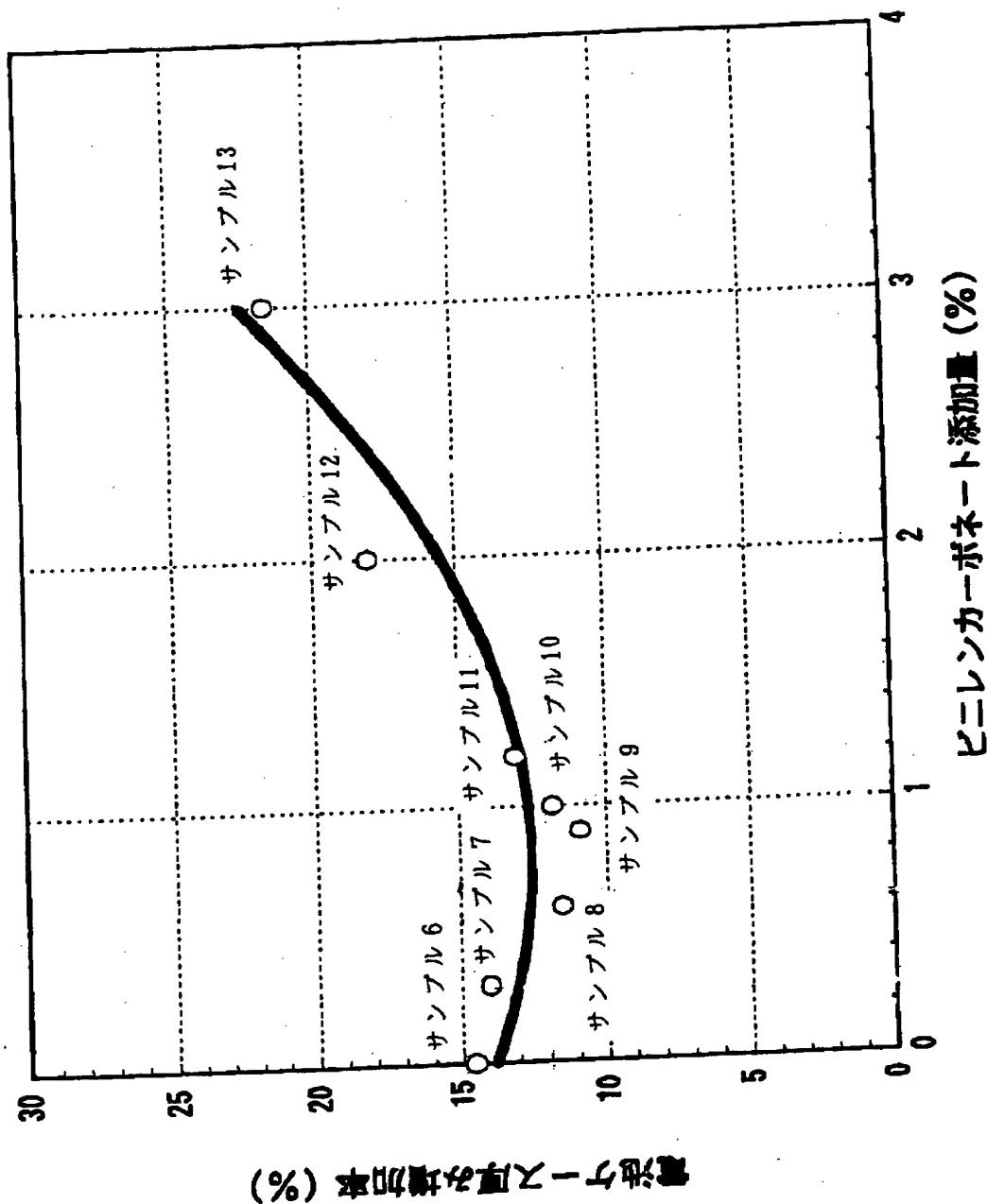
【図2】



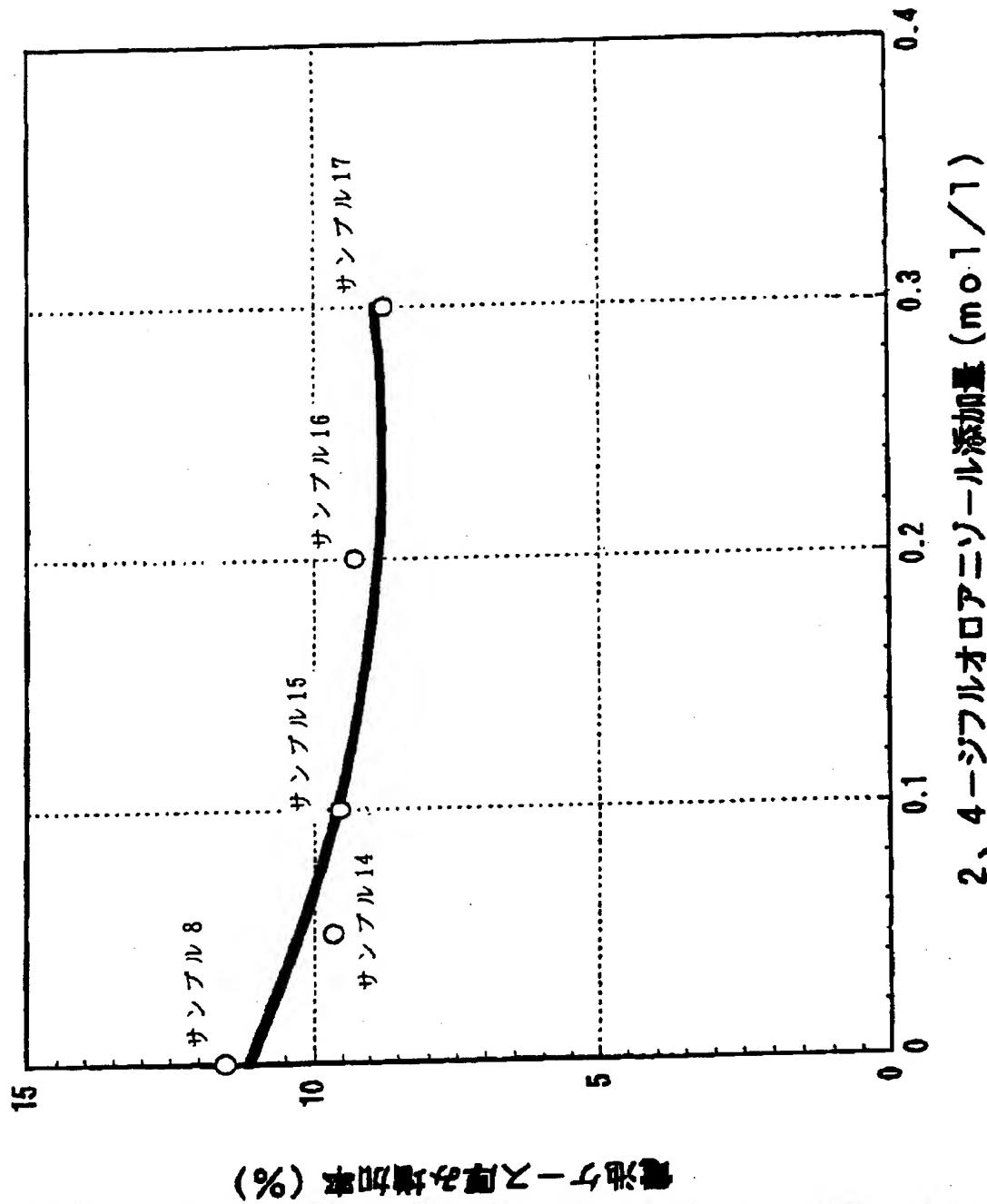
【図3】



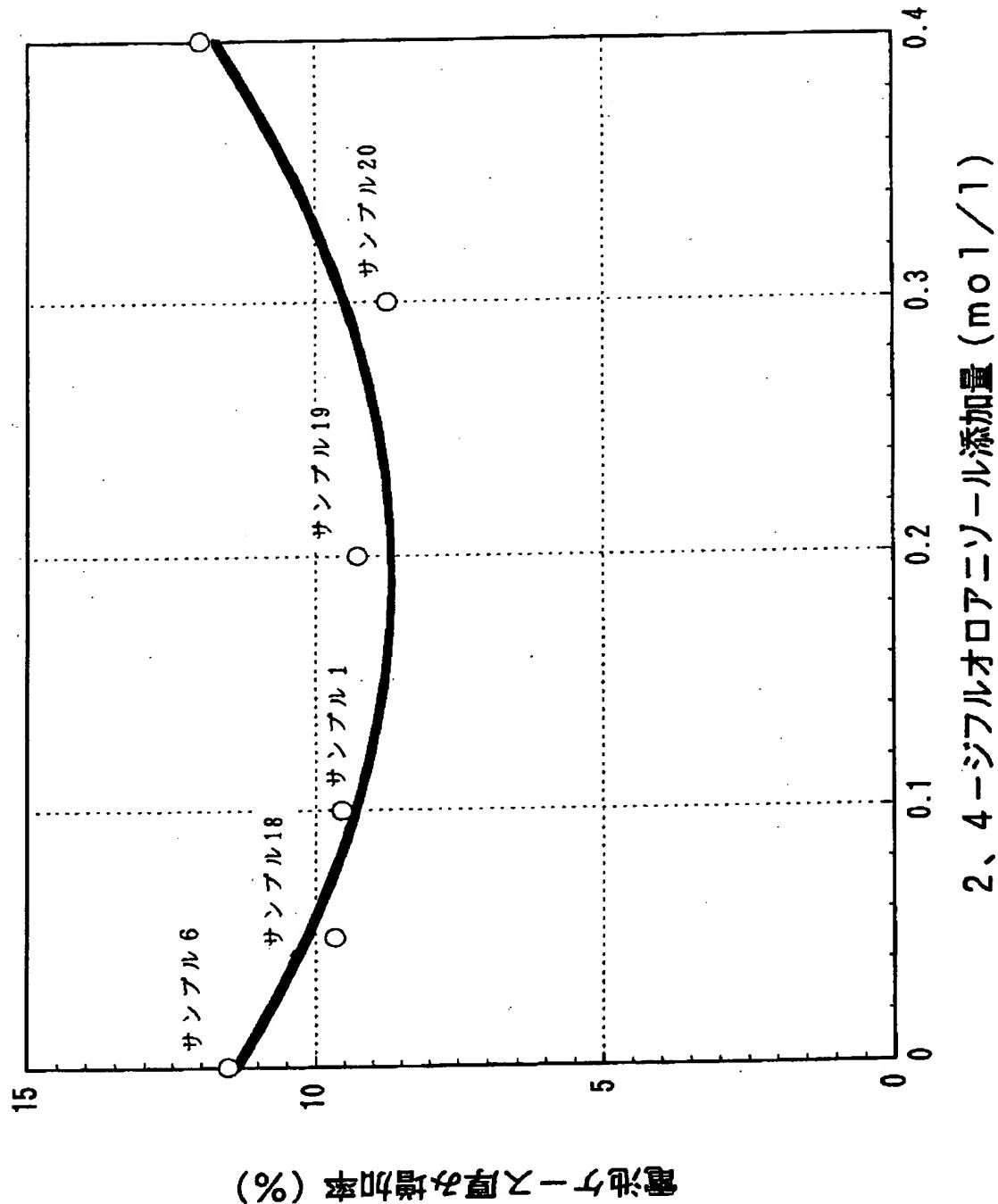
【図4】



【図5】



【図6】



【書類名】 要約書

【要約】

【課題】 角型の電池について、高温に曝された場合でも電池内部の電解液の分解を抑えることで、高温保存特性に優れた、高い信頼性と高エネルギー密度を有する。

【解決手段】 負極と、非水電解質とが角型の電池缶内に封入されてなり、非水電解質は、不飽和環状カーボネートとハロゲン化メトキシベンゼン系化合物、特にビニレンカーボネートと2, 4-フルオロアニゾールとを含有している。

【選択図】 図2

出願人履歴情報

識別番号 [000002185]

1. 変更年月日 1990年 8月30日

[変更理由] 新規登録

住 所 東京都品川区北品川6丁目7番35号

氏 名 ソニー株式会社